# ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭63-95452

 $\mathfrak{g}Int_{Cl_{1}}$ 

識別記号

庁内整理番号

匈公開 昭和63年(1988) 4月26日

G 03 C 7/42

7915-2H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全15頁)

図発明の名称 迅速処理性に優れた漂白定着液

②特 願 昭61-241748

**愛出** 願 昭61(1986)10月11日

哲 @発 明 者 久 # 星 治 79発 明 者 小 重 高林 樹 79発 明 者 直 小 林 @発明者 勿発 明 者 茂 枝 子 樋 口 の発 明 者 小 林 弘. 明 コニカ株式会社 の出願 人 郊代 理 人 弁理士 市之瀬 宮夫

東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

明 邾 匹

# 1. 発明の名称

迅速処理性に優れた漂白定籍液

#### 2. 特許請求の範囲

最影用ハロケン化銀写真感光材料を漂白定智する処理液において、該液の pHが 3.0~ 6.8の 節 団にあり、かつ下記一般式 [I] で示される化合物を配位子とする第2鉄錯塩を含有し、さらに下記一般式 [II] で示される化合物を含有することを特徴とする漂白定籍液。

一般式[I]

$$HOOCCI-12$$
  $N+CI-12$   $\frac{1}{\pi_1}$   $(CH)_{\frac{1}{\pi_2}}$   $(CH)_{\frac{1}{\pi_3}}$   $N$   $CH_2$   $COOH$   $CH_2$   $(CH_2)_{\frac{1}{\pi_3}}$   $(CH_2)_{\frac{1}{\pi_$ 

(式中、R1 は水素原子または低級アルキル基を表わし、n1、n2 およびn3 はそれぞれ〇〜3の整数を表わす。但し、n1、n2 およびn3 の合計は3または4の整数であり、

← C H<sub>2</sub> → n<sub>1</sub> ← C H → n<sub>2</sub> ← C H<sub>2</sub> → n<sub>3</sub> に おける 炭素 原子 R 1 数の総和は3以上である。)

一般式[]]

$$R_{2}$$
  $R_{4}$   $N - C - (CH)_{\pi} - SO_{3} M$   $R_{3}$   $R_{5}$   $R_{6}$ 

(式中、R<sub>2</sub> およびR<sub>3</sub> はそれぞれ水素原子、 アルキル基、アシル基またはカルバモイル基を表 わす。R<sub>4</sub> 、R<sub>5</sub> およびR<sub>6</sub> はそれぞれ水素原子 またはアルキル基を表わし、m は O 、 1 または 2 を表わす。M は水素原子またはカチオンを表わ す。)

### 3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明は漂白定替液に関し、詳しくは最影用感光材料に適用して迅速処理化を達成できる漂白定替液に関する。

#### [発明の背景]

現在、高感度高沃奥化銀乳剤を用いた過影用感 光材料の脱銀処理は誘白工程と定着工程が別々に 行われている。 本発明者等は上記撮影用感光材料の脱銀処理の 簡略化および迅速化を図るため、源白と定着を一 浴で処理する源白定着処理化を検討してきた。

上記DTPA・Fe 錯塩は、 pHが高い領域、 具体的には約 pH7~9という範囲で上記の如く の特性を満足できるものであるが、かかる pH領 域ではアンモニアガスが発生し易く、狭い室内で 現像処理を行う際には作業環境上好ましくない点 を有していた。さらに、感光材料を長期にわたり 処理した際の経時において、漂白定碧液中に第1 鉄イオンの蓄積に起因すると考えられる脱銀能力 の低下と復色不良が発生することがわかってきた。

上記の欠点について詳細に検討を加えた結果、第1鉄イオンの沓積は、漂白定替液の「PHに大きく依存し、さらに一定の「PH以上では処理した原の軽時において、通常漂白剤として用いられているアミノポリカルポン酸鉄錯塩に共通して起こる問題点であることがわかった。

本発明者等は、さらに検討を続けた結果、特定の低い pH 域でかつ特定のアミノボリカルボン酸鉄 指塩を用いることにより、上記第1鉄イオンの器積に起因すると考えられる脱銀能力の低下と複色不良が同時に解決され、かつアンモニアガスの発生も解消されることを見い出した。

また、該漂白定替液の実用化に際して、特定のアミノアルキレンスルホン酸誘導体を用いることにより、上記問題点の改良効果に悪影響を与えることなく、連続処理時における漂白定替液の経時

保存性の劣化を良好に防止できることを見い出し 本発明を為すに到ったものである。

[発明の目的]

従って、木発明の第一の目的は撮影用写真感光 材料に適用して前記欠点を解決し、迅速処理化を 可能にした漂白定着液を提供することにある。本 発明の第二の目的は、アンモニアガスの発生がな く、作業環境上好ましい漂白定着液の提供にある。 【発明の構成】

本発明の上記目的は撮影用ハロゲン化銀写異感光材料を漂白定着する処理液において、該液のpHが 3.0~ 6.8の範囲にあり、かつ下記一般式 [I]で示される化合物を配位子とする第2鉄錯塩を含有し、さらに下記一般式 [I]で示される化合物を含有する源白定着液により達成された。

(式中、R: は水素原子または低級アルキル基

を表わし、n<sub>1</sub>、n<sub>2</sub> およびn<sub>3</sub> はそれぞれ<sub>0</sub>へ 3の整数を表わす。但し、n<sub>1</sub>、n<sub>2</sub> およびn<sub>3</sub> の合計は3または4の整数であり、

←CH<sub>2</sub> → CH<sub>2</sub> → CH<sub>2</sub> → CH<sub>2</sub> → C H<sub>2</sub> → C H

数の総和は3以上である。)

一般式[I]

(式中、R<sub>2</sub> およびR<sub>3</sub> はそれぞれ水素原子、アルキル基、アシル挺またはカルバモイル基を表わす。R<sub>4</sub> 、R<sub>5</sub> およびR<sub>6</sub> はそれぞれ水素原子またはアルキル基を表わし、n は O 、 1 または 2 を表わす。Mは水素原子またはカチオンを表わす。)

# [発明の具体的構成]

本発明の漂白定着液には、一般式 [ I ] で示される化合物を配位子とする第2鉄錯塩が用いられる。

一般式 [I] において、R1 としては好ましくは水素原子である。また、

←C H<sub>2</sub> → 1 C H → 1 C H<sub>2</sub> → 1

数の総和の最も好ましくは3である。

以下、一般式 [I]で示される化合物の好ましい具体例を示す。

以張麗白

例示化合物

上記例示の本発明の第2鉄錯塩の中では好ましくは、例示化合物(I-1)、(I-2)および(I-3)を配位子として用いる第2鉄錯塩である。さらに、例示化合物No(I-1)、(I-2)および(I-3)の中でも溶解性の点から(I-1)、(I-2)を用いることが特に好ましく、本発明の目的の効果等種々の点を鑑みると、(I-1)を用いることが本発明において最も好

ましい。

本発明の第2鉄錯塩は、本発明の漂白宣替液中本発明の効果を得る鼠であればいかなる鼠でも用いられるが、第2鉄錯塩濃度が高くなりすぎると、漂白定替液の保存性が劣化し、一方、第2鉄錯塩の遺成が低すぎると脱銀性能と複色性能が劣化する。従って通常 0.02 ~ 1.30 モル/ 2 の範囲で用いることが好ましい。特に 0.20 ~ 0.80 モル/ 2 の範囲で用いると本発明の効果を良好に奏し好ましい。

本発明の漂白定着液は、 pH 3.0未満では亜硫酸ガス発生のため、また pH 6.8より高ければ本発明の効果が不充分のため、その pH 範囲は pH 3.0~ 6.8であり、この pH 領域であればいかなる pH でも用いることができるが脱銀性と復色性の他に、各種鉄塩の低温時の溶解性、亜硫酸イオンより発生する亜硫酸ガス臭気を考えると pH 4.0~ 6.7で用いることが最も好ましい。

本発明の課白定替液には、一般式[Ⅱ]で示さ れる化合物を用いる。

一般式 [ I ] において、R 2 およびR 3 はそれ ぞれ水煮原子、アルキル基、アシル基またはカル バモイル基を表わすが、R2 およびR3 で表わさ れるアルキル基は好ましくは炭素数1~6のアル キル基であり、置換基(例えばヒドロキシ基、メ トキシ基等のアルコキシ基等)を有するものも含 む。アシル基としては、置換基(例えばアミノ基 等)を有するものも含み、例えばアセチル提、ア ミノアセチル基等が挙げられる。

R + 、R 5 およびR 6 は水祭原子またはアルキ ル基を表わすが、R4、R5 およびR6 で表わさ れるアルキル基は、好ましくは炭素数1~5のア ルキル基であり、置換基(例えばヒドロキシ基、 カルポキシ基等)を有するものも含む。

π は 0 、 1 または 2 を 表わすが、好ましくは 0 または1であり、特に好ましくは0である。

Mは水素原子またはカチオンを装わすが、カチ オンとしては、例えばカリウム、ナトリウム、ア

例示化合物

ンモニウム等が挙げられる。

R

-C2 H4 OH

-C2 H4 OH -CH3

-C2 H4 OH

上記R2 およびR3 において、好ましくは水素 原子、メチル茲、エチル基であり、特に好ましく は共に水系原子の場合である。

R4、R5 およびR6 において、好ましくは水 **塁であり、特に好ましくは、すべてが水楽原子で** ある場合である。

以下、一般式[Ⅱ]で示される化合物の代表的 具体例を示すが、これらに限定されない。

	R <sub>3</sub> R <sub>5</sub>	(CH) <sub>m</sub> - R <sub>s</sub>	(CH),,,—SO3 M 		
R <sub>2</sub>	R3	ž	Rs	-	~
	H	Ŧ	Ξ-	0	'
	Ŧ	<u> </u>	Ŧ	<u>_</u>	ı
	Ŧ	두	7	0	1
£	Ŧ	Ξ	Ŧ	0	1
CH <sub>3</sub>	Ŧ	Ŧ	Ŧ	0	1
CH2 NH2	Ŧ	Ŧ	Ŧ	0	ı
m	-CH3	Ŧ	Ŧ	0	1
CH2 NH2	-CH3	Ŧ	Ŧ	0	. 1
H OCH	-C2 H4 OCH3	Ŧ	Ŧ	0	ı
	Ŧ	Ŧ	-C₂ Ӊ҈	0	1
	Ŧ,	Ŧ	-CH3	0	1
	Ŧ	Ŧ	-сн соон	0	1

7 ž

1 - 10

1 - 12

これら前記一般式 [I] で示される化合物は、 単独で用いても2種以上併用してもよく、漂白定 替液1ℓあたり、 0.1~200gの範囲で使用され、 より好ましくは 0.3~5 Og の範囲で使用される。

本発明では、前記一般式[II]で示される化合物とともに亜硫酸塩又は亜硫酸放出化合物(例えば、特公昭54-38895号明細想中のカルボニル重亜硫酸塩付加物等)を併用する際に漂白定替液の経時保存性がより改良されるために、本発明においてはより好ましく用いられる。

本発明では、亜硫酸塩又は亜硫酸放出化合物を本発明の漂白定替液18当り1×10 3 モル以上含有するのが好ましく、より好ましくは 0.02 モル以上 2.0モル以下であり、さらにより好ましくは 0.05 モル以上 1.3モル以下、最も好ましくは 0.09 モル以上 0.9年ル以下で使用される。

上記亜硫酸塩としては、亜硫酸アンモニウム、 亜硫酸ナトリウム、亜硫酸カリウム、亜硫酸水素 ナトリウム、亜硫酸水素カリウム、メタ重亜硫酸 ナトリウム等があげられる。

本発明の漂白定箱液には漂白促進剤を用いることが好ましく、例えば特顧昭 60-160943号等に記載される化合物を用いることができ、下記一般式[A~I]~[A~IV]に示される化合物を用いることが本発明の効果を良好に奏し好ましい。

本発明の張白定替液は、穏々の添加剤を含むことができる。添加剤としては、特にアルカリハライドまたはアンモニウムハライド、例えば臭化カリウム、臭化ナトリウム、塩化ナトリウム、テンモニウム、沃化カリウム、沃化ナトリウム、沃化アンモニウム等を含有させることが望ましい。

本発明の漂白定着液には硼酸、硼砂、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、炭

- 段式 [ A - I ]

式中、 Q 1 は含窒素ヘテロ環(5~6 員の不飽 和環または飽和環が縮合しているものも含む)を 形成するに必要な原子群を表わし、 R 1 は水素原

またはアルキル基を表わす。但し、Q′はQ1と 同殺である。

一般式[A-II]

$$\begin{pmatrix} R_1 \\ R_2 \end{pmatrix} N - C \rightarrow \Lambda$$

式中、R2 およびR3 はそれぞれ水素原子、炭 素原子数1~6のアルキル基、ヒドロキシ基、カ ルポキシ基、アミノ基、炭素原子数1~3のアシ ル基、アリール挺またはアルケニル基を表わす。

$$-(S)_{m_2} - (CH_1)_{n_2} - C - N$$

$$-(S)_{m_3} - (CH_2)_{n_4} - N$$

$$R'$$

$$-S-M-S-C-N \xrightarrow{R} -SZ$$

又はn 1 価のヘテロ環残基(5~6負の不飽和環 が縮合しているものも含む)を表わし、Xはms、 - O または - N R " を表わす。ここで、R および R' はそれぞれR2 およびR3 と同義、X' はX と同義、乙は水茶原子、アルカリ金属原子、アン モニウム様、アミノ様、含窒素ヘテロ環残態、ア ルキル基、または

式中、R6およびR7はそれぞれ水素原子、炭 **着原子数1~6のアルキル基、ヒドロキシ基、カ** ルポキシ基、アミノ基、炭素原子数1~3のアシ ル基、アリール語、アルケニル基または - B 1 - S - Z 1 を表わす。但し、R 5 と R 7 は 粘合して環を形成してもよい。 Y;は ≥N - また は C H - を表わし、B: は炭素原子数 1 ~ 6の アルキレン基を表わし、21 は水煮原子、アルカ り金属原子、アンモニウム基、アミノ基、含窒素 ヘテロ原残挺または

# の整数を表わす。

式中、Arは2面のアリール基またはアリール 基と酸素原子および/もしくはアルキレン基とを



原子を表わし、R″は水茶原子、炭素原子数1~ 6 のアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、 ヘテロ 原残基 (5~6員の不飽和環が縮合してい るものも含む)またはアミノ基を表わし、n 1 ~ ng およびa 1 ~m5 はそれぞれ1~6の遊数を 表わす。Bは炭素原子数1~6のアルキレン基を 表わし、 Y は − N < または − C H < を表わし、 R4 およびR5 はそれぞれR2 およびR3 と同教 である。但じ、R4 およびR5 はそれぞれ-B-S Z を表わしてもよく、またR2 とR3 、Rと R′、R4とR5はそれぞれ結合して原を形成じ

なお、該式で表わされる化合物はエノール化体 およびその塩も含む。

$$R_{\bullet} = \frac{1}{R_{\bullet}} Y_{\bullet} - (B_{\bullet} - S_{\bullet}) \frac{1}{n_{\bullet}} Z_{\bullet}$$

組みあわせた2価の有機基を表わし、B2 および Baはそれぞれ低級アルキレン基を表わし、Ra、 Rg、R10 およびR11 はそれぞれヒドロキシ置換 低級アルキル基を表わし、x およびy はそれぞれ O または1を表わす。 G′ はアニオンを表わし、 2 は0、1または2を表わす。

以下、本発明に好ましく用いられる漂白促進剤 の具体例を示す。



(A - 6)

源白促進剤の添加量は本発明の漂白定着液 1 ℓ 当り約 0.01 ~100gの範囲で用いるのが好ましく、 さらに、 0.05 ~ 5 0 g が好ましく、特に好まし くは 0.05 ~ 1 5 g である。

この時ョウ素イオンは漂白定替液に 0.0005 モル/ 2 以上含有することが好ましく、より好ましくは、漂白定替液に 0.001モル/ 2 以上含有する

(A - 7)

H, N-CSNHNHCS-NH,

$$(A-8)$$

$$CH_{2}\overset{\bigoplus}{N}(CH_{2}CH_{2}OH)_{2}$$

$$O (CL^{\bigcirc})_{2}$$

$$CH_{2}\overset{\bigoplus}{N}(CH_{2}CH_{2}OH)_{2}$$

$$\begin{array}{c} (A-9) \\ CH_{2}\overset{\oplus}{N}(CH_{2}CH_{2}OH)_{2} \\ H \\ (CL^{\bigcirc})_{2} \\ H \\ CH_{2}\overset{N}{\mathbb{N}}(CH_{2}CH_{2}OH)_{2} \end{array}$$

ことが好ましい。

本発明の 源白定替液による処理時間は 3 分 3 0 秒以下であれば良いが、好ましくは 3 分以下、より好ましくは 2 分 3 0 秒以内で用いることである。

本発明の漂白定替液の温度は80℃以下で使用されるが、望ましくは55℃以下、最も好ましくは45℃以下で使用される。又蒸発等を抑えて使用するのが望ましい。

上記本発明の漂白定者液は、旋形用ハロゲン化銀写真感光材料であればいかなるハロゲン化銀写真感光材料でも適用できる。具体的に好ましくは沃化銀合有率が 0.5モル%以上、さらに好ましくは1 モル%以上含有する高感度沃臭化銀乳剤を用いた感光材料であることが好ましい。

本発明の源白定籍液は、上記版影用ハロゲン化銀写真感光材料を発色現像後、直ちに漂白定着する処理液として用いてもよいし、発色現像後、水洗又はリンス又は停止等の処理を行った後の漂白定籍処理液として用いてもよく、さらに発色現像後に前定着処理を行った後の漂白定籍処理を

て用いてもよい。また、本発明の漂白定替液による処理の後、水洗処理工程を省略もしくは水洗水量を増加して、水洗処理工程を省略もしくは水洗水量を構造に、水洗処理工程を省略もしては水洗水量の流流をでは、水洗り間のでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きのでは、大きなでは、大きなでは、大きなでは、大きなでは、大きなでは、大きなでは、大きない。

本発明に適用できる撮影用ハロゲン化銀乳剤は、常法により化学増感することができ、増感色素を用いて、所望の波長域に光学的に増感できる。

ハロゲン化銀乳剤には、カブリ防止剤、安定剤等を加えることができる。該乳剤のバインダーとしては、ゼラチンを用いるのが有利である。

乳剤 層、その他の 額水性コロイド層は、硬膜することができ、又、可塑剤、水不溶性又は難溶性合成ポリマーの分散物 (ラテックス) を含有させることができる。

できる。

[実施例]

以下、実施例によって本発明の詳細を説明するが、これにより本発明の実施感様が限定されるものではない。

実施例-1

(実験1)

カラー写真用感光材料の乳剤層には、カプラー が用いられる。

更に色補正の効果を有しているカラードカプラー、 競合カプラー及び現像主薬の酸化体とのカップリングによって現像促進剤、 源白促進剤、 現像剤、 カプリ防止剤、 化学増感剤、 分光増感剤、 及び減感剤のような写真的に有用なフラグメントを放出する化合物が用いることができる。

感光材料には、フィルター層、ハレーション防止層、イラジエーション防止層等の補助 窓を設けることができる。これらの層中及び/又は乳剤層中には現像処理中に感光材料から流出するかもしくは漂白される染料が含有させられてもよい。

感光材料には、マット剤、滑剤、画像安定剤、 界面活性剤、色カブリ防止剤、現像促進剤、現像 遅延剤や漂白促進剤を添加できる。

支持体としては、ポリエチレン等をラミネート した紙、ポリエチレンテレフタレートフィルム、 パライタ紙、三酢酸セルロース等を用いることが

加えた。このようにして得られたハロゲン化銀カ ラーネガ感光材料を試料として用いた。

以新疆

イエローカプラ~ ( Y - 1 )

$$\begin{array}{c|c} C & \ell \\ C & H_{1} & O \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} C & C & C \\ \hline \\ C & C \\ C & C \\ \hline \\ C & C \\ C &$$

マゼンタカプラー (M-1)

シアンカプラー(C-1)

ジエチレントリアミン五酢酸

ナトリウム 2.0 g

N-エチル-N-B-ヒドロ

キシエチルー3-メチルー4-

アミノアニリン硫酸塩 4.5 g

水酸化カリウム 1.2 g

水を加えて1ℓに仕上げ、水酸化ナトリウム又は20%硫酸を用いて pH 10.06 に調整した。

[漂白定着液]

表1に示す有機酸の第2鉄

アンモニウム錯塩 0.26 モル

チオ硫酸アンモニウム(70%溶液) 300m2

亜 硫 酸 アンモニウム 10

例示化合物(Ⅱ-1) 5

銀粉末 2.0

水を加えて全量を10とし、酢酸とアンモニア 水で pHを表1に示す様に調整した。

[安定液]

ホルマリン (37% 水溶液) 2 x2

コニダックス(小西六写真工業社製) 5 🛍

この試料をピースに裁断し、常法に従って模型 舞光を与えたものを用い、次の工程に従ってピー ス用処理装置を用いて処理(以下、手現処理と称 する)を行った。

	処理工	程	処理さ	皇度(	℃) 借	数	虹理	時間
1	発色現	像	37.	8	1	槽	3 <del>/)</del>	15秒
2	漂白定	猎	37.	8	1	槽	4分	2019
3	水	洗	30~3	3 4	2	槽	4分	2019
4	安	定	30~3	3 4	1	棔	2分	10秒
5	乾	燥						

発色現像液、漂白定替液及び安定液は以下のものを使用した。

# [発色現像液]

炭酸カリウ	4	30 g
炭酸水素ナ	トリウム	2.5 g
亜硫酸カリ	ウム	5.0 g
臭化ナトリ	ウム	1.2 g
沃化カリウ	٨	2 mg
ヒドロキシ	アミン硫酸塩	2.5 g
塩化ナトリ	ウム	0.6 g

水を加えて1kとした。

#### 夷 1

漂白定着液	第2鉄鉛塩を	
N 0	形成する有機酸	ρH
1-1(比 校)		8.0
1-2(比較)		7.5
1-3(比 校)		7.0
1-4(比 紋)	エチレンジア	6.8
1-5(比 校)	ミン四酢酸	6.7
1-6(比較)	(EDTA)	6.5
1-7(比較)		5.0
1-8(比較)		4.0
1-9(比較)		3.0
1-10(比較)		2.0
2-1(比較)		8.0
2-2(比較)		7.5
2-3(比較)		7.0
2-4(比較)	ジェチレントリ	6.8
2-5(比 12)	アミン五酢酸	6.7
2-6(比 1枚)	(DTPA)	6.5
2-7(比较)		5.0
2-8(比 収)		4.0
2-9(比較)		3.0
2-10(比較)		2.0
3-1(比較)		8.0
3-2(比較)		7.5
3-3(比較)	网示化合物	7.0
3-4(本発明)	No. I - 1	6.8
3-5(木発明)		6.7

表 1 (続き)

源白定替被	第2鉄鉛塩を	
No.	形成する有機酸	pΗ
3-6(本発明)		6.5
3-7(本発明)	例示化合物	5.0
3-8(本発明)	No. I - 1	4.0
3-9(本発明)		3.0
3-10(比較)		2.0
4-1(比較)		8.0
4-2(比較)		7.5
4-3(比較)		7.0
4-4(本発明)	例示化合物	6.8
4-5(本発明)	N 0. I - 2	6.7
4-6(本発明)		6.5
4-7(本発明)		5.0
4-8(本発明)		4.0
4-9(本発明)		3.0
4-10 (.比較)		2.0
5-1(比較)		8.0
5-2(比較)		7.5
5-3(比較)		7.0
5-4(本発明)	例示化合物	6.8
5-5(本発明)	N o. I - 3	6.7
5-6(本発明)	·	6.5
5-7(本発明)		5.0
5-8(本発明)		4.0
5-9(本発明)		3.0
5-10(比較)		2.0

結果をまとめて表2に示す。

以影響自

计记录数	₩ 色 ¥・	83	16	88	85	80	7.5	72	68	2	52	95	8	8	8	87	8	22	19	25	48	100	100	100	100	100	100	66	98	93	88
保存股の政治定省液	频图题剧•	11.8	10.9	80.66	8.1	7.3	6.0	8.	2.9	1.9	1.0	4.6	£.3	0.4	3.8	-3.7	3.4	3.0	2.1	1.6	1.1	3.5	1.6	1.3	9.5	0.4	0.3	0.2	0.2	0.2	0.5
1定名級	***********	100	66	96	95	94	06	18	12	69	. 65	100	100	100	80	96	92	81	7.5	69	65	100	100	100	001	100	100	100	100	86	92
保存前の路白定省級	班田歌剧:	11.0	9.6	7.3	₽.9	6.0	5.4	4.0	2.1	3.8	8.0	1.4	0.5	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.2	0.3	2.7	1.2	4.0	0.5	9.0	0.5	0.1	0.1	0.2	0.2
使用源白定名摄	N 0.	1 -1	1 - 2	1-3	<del>-</del>	1- 5	1 - 6	1 - 1	1 - 8	9	1 – 10	1 -2	2 - 2	2-3	2- 4	2 – 5	3 - 6	1 - 2	2 - 8	8 - 8	2 – 10	3- 1	3- 2	3- 3	3 - 4	3- 5	3-6	3- 7	3 - 8	3 - 9	3 10
₩ BONO.		(३३ सः)। -।	1-2(11:63)	1-3(11:18)	1-4(11:10)	1-5(11-18)	1-6(Jt tk)	1-7(11:18)	1-8(11:18)	(知 井) 6-1	1-10 (11 (18)	1-11 (11: 18)	1-12 (14 18)	1-13 (# 68)	1-14(比略)	1-15 (11: 62)	1-16 (11: 68)	1-17 (15 (18)	1-18 (11: 19)	1-19 (# 18)	1-20 ( IL 189 )	1-21 (11 18)	1-22 (北 岐)	1-23 (11 18)	1-24(本発明)	1-25(本発明)	1-26(本発明)	1-27(本発明)	1-28 (本発明)	1-29(本発明)	1-30 (11 40)

. . .

被色彩 保存後の激白定省液 00 8 98 97 95 93 92 85 95 97 97 97 98 Œ 9.0 0.3 0.7 0.7 9.0 斑 照問 数色漆 保存前の语白定着液 8 98 96 85 8 8 8 S 8 99 97 95 92 82 8 92 缗 0.2 群 Ð⊞ 镁 燧 用部白定缢 2 5 o Z 墨 1-39 (本発明) **≅** (Š 1-37 (本発明) 1-38 (本発明) Š \* 1-44 (本発明) 1-49 (本発明) \* 1-45 (本発明 1-46 (本発明 1-48 (本発明 \* 2 1-34 (本発明 1-36 (本発明 1-47 (本羟明 2 1-35 (本無明 ë S 1-41(比 1-42 (比 1-43(比 出) 쫎 1-31(比 1-50(比 1-33 (比 1-40 (比 1-32 ₿K

• 残留銀路は1 dff (100cff)当りの残留銀mの数で表わす。 •• 仮色率はロイコ色茶が全くない状態を 100%とした際の

示す

在学をパーセント

茶の存む

器配路

4

上記表2より、本発明に係わる有機酸第2鉄組塩を用いて、 pH 3.0~ 6.8の領域の深白定緒液を使用する際には、経時保存の如何にかかわらず、残留銀も少なく、かつ復色率も良好であることが判る。特に、 pHが 4.0~ 6.7の時がより良好で、pHが 5.0~ 6.5の際にとりわけ特に良好であることが判る。

しかるに、比較の D T P A を有機酸として用いた比較の源白定替液によれば DH 7 ~ 8 で経時保存前は脱銀性能及び複色性能は極めて良好であるが、 1 週間の保存後には不充分なる性能となってしまう。さらに、EDTAは、経時保存の如何にかかわらず、脱銀性能及び復色性能が不充分なものであることが判る。

# (実験2)

(既は)

賬

前記(実験 1)で用いた漂白定替液 N o 3 の 亜 例示化合物( I - 1)を、未添加のもの、さらに ( I - 2)、( I - 1 4)にそれ を I - 2)、( I - 1 4)にそれ を I - 20、さらに I - 10、( I - 1 5 を I - 10 を I

また1週間保存後、さらに開口比率を10倍にして保存をつづけ沈澱の発生が生じるまでの日数を目視にて観察した。

以上の結果をまとめて表3に示す。

以末條白

	1	Г				
0.10	班出租益 似色本 化 数(日)。	31	.4	23	24	24
\$\$ \$\$	∺≾					
の歌句	# OM	100	<u>&amp;</u>	100	901	5
経時保存後の副台定着処理	班出報品	0.3	9.0	0.3	0.4	0.4
<b>海</b> 石 名	-級式[11]の化合物	网示化合物(I1)	i	例示化合物(11-2)	例示化合物 (II-11)	
	No.	6-1	6-2	6-3	<b>0</b> → <b>4</b>	65
张	Š	1-51 (本発明)	1-52 (11 18)	1-53 (本発明)	1-54 (本発明)	1-55 (本発明)

北親発生までの日数で示す

### 実施 例 - 2

22

実施例-1の実験1と同様に漂白定替液を経時 保存させた。ただし、ここでは漂白定着液中の亜 硫酸アンモニウムの濃度を12g /ℓ、源白剤の 種類を表4に記破した如くとし、源白剤の濃度を 表 4 の如く変化させた。また漂白定着液の pHを 6.0とした。

経時保存後、実施例~1の実験1と周様の評価 を行ない、結果を表4に示した。

次にすべての漂白定籍液を実施例-1の実験2 と同様に継続して保存し、航化するまでの日数を 測定し、結果を表4に併せて示した。

以支票白

上記表3より、明らかな様に、本発明に係わる 一般式〔Ⅱ〕で表わされる化合物の種類を代えて 用いても沈設発生までの日数が大巾に延びるばか、 りでなく、残留銀風及び復色率もより良好となる ことが判る。

なお、前記実験2で用いた例示化合物 ( 1 - 14 ) の代わりに、それぞれ ( 1 - 9 ) . (I-16), (I-19), (I-3), (I- 1 5 ) . ( II - 7 )を用いて、他は実験 2 と周 じ実験を行なったところ、実験2の(Ⅱ~14) と、ほぼ同じ結果を得た。

以上の実験1および実験2の結果より、本発明 の漂白定替液、即ち pHが 3.0~ 6.8の範囲でー 般式 [ I ] で示される化合物を配位子とする第 2 鉄錯塲を含有し、さらに一般式〔Ⅱ〕で示される 化合物を含有する漂白定着処理液は、特に経時保 存後においても優れた脱銀性能を有し、復色不良 の発生も良好に防止され、さらに保存安定性も良 好であることがわかる。なお、本発明の源白定着 液はアンモニア負は全くないものであった。

表 4

実験	漂白定替液	第2鉄錯塩を	形成する有機酸	残存銀	復色率	硫化まで
No.	N0.	No.	添加量	<b>弱</b> (mg/	(%)	の日数
			(モル/ℓ)	100cm²)		(日)
2- 1 (本発明)	3-22		0.02	1.0	89	35
2-2(本発明)	3-23		0. 10	0.8	94	35
2-3(本発明)	3-24		0. 18	0.6	95	35
2-4(本発明)	3-25	例示化合物	0.20	0.3	100	33
2-5(本発明)	3-26	No. I - 1	0.40	0.2	100	31
2-6(本発明)	3-27		0.60	0.2	100	28
2-7(本発明)	3-28	•	0.80	0.2	100	28
2-8(本発明)	3-29	,	0.85	0.2	100	22
2-9(本発明)	3-30		1. 20	0.2	100	20
2-10 (本発明)	3-31		1. 30	0.2	100	15
2-11 (本発明)	4-11		0.02	1.1	85	36
2-12 (本発明)	4-12		0. 10	0.9	91	35
2-13 (本発明)	4-13	例示化合物	0. 18	0.8	92	35
2-14 (本発明)	4-14	No. I - 2	0.20	0.5	97	33
2-15 (本発明)	4-15		0.40	0.4	97	31
2-16 (本発明)	4-16		0.60	0.4	98	30
2-17 (本発明)	4-17		0.80	0.4	98	30
2-18 (本発明)	4-18		0.85	0.3	98	25
2-19 (本発明)	4-19	•	1. 20	0.3	98	25
2-20 (本発明)	4-20		1.30	0.3	98	20

_
他災
7
₩ ₩
i.Pe

₩ ₩	誤白定若液	第2鉄鉛塩を	第2鉄鉛塩を形成する有機酸	线存銀	後色率	硫化まで
ö	Š	No.	委加强	/Gm) (EG)	(%)	の日数
			(モル/見)	100cm²)		(B)
2-21 (本発明)	5-11		0.02	1.2	ಜ	35
2-22 (本発明)	21-5		0.10	1.0	83	ಜ
2-23 (本発明)	5-13		0. 18	9.8	8	ಜ
2-24 (本発明)	5-14	例示化合物	0.20	9.8	96	32
2-25 (本発明)	5-15	No. I-3	0, 40	0.3	8	8
2-26 (本発明)	5-16		0.60	8.0	98	78
2-27 (本発明)	5-17		08.0	9.0	95	28
2-28 (本発明)	5-18		0.85	0.7	8	24
2-29 (本発明)	5-19		1.20	0.7	8	8
2-30 (本発明)	5-20		1.30	0.7	೫	9

表 4 よ 5 明 5 か な よ う に 、 本 発 明 の 漂 白 定 着 液 の 中 で も 、 特 に 漂 白 剤 の 含 有 量 が 0.02 モル / ℓ ~ 1.30 モル / ℓ 、 好 ま し く は 0.10 ~ 1.20 モル / ℓ 、 さ ら に 好 ま し く は 0.20 ~ 0.8 モ ル / ℓ の 範 囲 で あ れ ば 、 経 時 保 存 し て も 脱 銀 及 び 後 色 能 力 は 高 く か つ 硫 化 ま で の 日 数 が 長 い 良 好 な 漂 白 定 普 液 で あ る こ と が わ か る 。

#### 実施 例 - 3

実施例-1の実験1と同様に漂白定替液を経時保存させた。ただし、ここでは漂白定替液として、実験1の漂白定替液No.1-1の漂白剤及びその添加量を表5の如くとし、漂白定替液中のKIの濃度を表5の如く変化させ、さらに漂白定着液中のpHを6.0とした。

経時保存後実施例-1の実験1と同様に脱銀能力の評価を行ない結果を表5に記載した。

また処理後の試料を、CNK-4壁準処理(小西六写真工祭カラーネガ処理)に従って漂白及び定教処理を施こし残存銀を完全に除いた後に、マゼンタ色条の透過濃度を測定してこの値をD<sub>R1</sub> と

した。次に実施例 - 1 の実験 1 と同様に発色現像を行った後、 C N K - 4 基準処理に従って課白及び定徴処理した試料のマゼンタ色素の透過速度を測定し、この値を D<sub>R2</sub> とした。 D<sub>R1</sub> と D<sub>R2</sub> の差を求める( Δ D<sub>R</sub> ) ことにより、マゼンタステインを評価した。

以影响自

表 5

実験No.	第2鉄錯塩を形成	KI添加量	残存銀ם	マゼンタステ
	する有機酸	(×10-3モル/ℓ)	(mg/100c m²)	イン (△D <sub>R</sub> )
	(モル/ℓ)			
3-1(比較)	エチレンジアミン	0	6.2	0.07
3-2(比較)	四酢酸	0.5	6.4	0.05
3-3(比較)	(0.30 モル/ℓ)	0.9	7.2	0.04
3-4(比較)		1.0	9.3	0.02
3-5(比較)		2.0	10.5	0.00
3-6(本発明)		0	0.2	0.07
3-7(本発明)	(I-1)	0.5	0.2	0.05
3-8(本発明)		0.9	0.3	0.05
3-9(本発明)	(0.30 モル/化)	1.0	0.3	0.02
3-10 (本発明)		2.0	0.4	0.00
3-11 (本発明)		0	0.3	. 0.06
3-12 (本発明)	(I-2)	0.5	0.3	0.05
3-13 (本発明)		0.9	0.4	0.04
3-14 (本発明)		1.0	0.5	0.02
3-15 (本発明·)	(0.30 モル/化)	2.0	0.6	0.00
3-16 (本発明)		0	0.7	0.06
3-17 (本発明)	(I-3)	0.5	0.7	0.0
3-18 (本発明)		0.9	0.8	0.04
3-19 (本発明)		1.0	0.9	0.01
3-20 (本発明)	(0.30 モル/ℓ)	2.0	1.0	0.00

表5から明らかなように、比較の漂白定着液では、 K1の添加によってマゼンタステインは小さくなるが脱銀能力が大きく低下する。 しかし本発明の漂白定着液では、 K1の添加によりマゼンタスティンが低く押えられる一方、 脱銀能力の低下が小さく良好な結果が得られた。

実施 例 - 4

実施例-1の実験1において調製した課白定着 被No.1-1および3-1において、 pHを 6.0 とし課白促進剤を下記表6に示す如くに添加した 以外は同様にして、課白定替被No.1-11~1 -16および3-32~3-37を調製した。

得られた源白定着液を用いて、実験1における 源白定着時4分20秒を3分15秒とした以外は、 実施例-1の実験1および2と同様の評価を行った。

結果を表6に示す。

以完集白

表6より、漂白促進剤を添加した時には本発明の漂白定籍液は保存によっても脱銀性、復色性および保存性のいずれも良好な効果を維持できるのに対して、本発明外の漂白定著液は、調製直後の場合にはいずれも効果があったが、保存により脱銀性と複性性および保存性が更に劣化することが明らかとなった。

特許出願人 小西六写真工業株式会社 代 理 人 弁理士 市之湖 宫夫氨木防 表記

無疑No.	當白定铅液	領白促進剤	保存前の別	保存前の恐白定領腹	保存後の記	保存後の混白定籍液	北和発生
	No.	(19/2)	發出級問	极色球	超級問題	锁色溶	までの日散
4-1(ILM)	1-11	1	1.8	98	8.6	75	28
4-2(ILM)	1-12	A-1	5.3	84	5.6	62	22
4-3(比較)	1-13	A-2	6.4	98	6.9	8	51
4-4(JL W)	1-14	A-4	5.4	88	8.9	8/	10
4-5(比較)	1-15	9-V	5.6	83	4.6	92	23
(4-6(比較)	1-16	0-V	4.0	89	4.3	74	22
4-7(本発明)	3-32	1	1.3	91	2.1	68	3
4-8(本死明)	3-33	A-1	0.2	001	0.7	100	8
4-9(本発明)	3-34	N-2	9.0	86	0.7	96	34
4-10 (本死明)	3-35	V-4	.0.7	96	6.0	93	32
4-11(本発明)	3-36	9-V	0.4	86	9.0	93	32
4-12 (木発明)	3-37	9-A	0.3	95	0.2	8	32